



PROGRAMMAZIONE DIDATTICA

Mod. MQ08A03 Rev. 1

A.S. 2025/2026

Pag. 1/4

SEZ. 5 – CONTENUTI SVOLTI

1	Il legame chimico e l'isomeria
2	Gli orbitali e il legame sigma, gli orbitali ibridi. Il carbonio tetraedrico.
3	Struttura e nomenclatura degli alcani.
4	Le proprietà fisiche degli alcani e le interazioni intermolecolari di non legame.
5	Le conformazioni degli alcani. La nomenclatura e le conformazioni dei cicloalcani
6	L'isomeria cis-trans nei cicloalcani
7	Le reazioni degli alcani. Il meccanismo radicalico a catena.
8	Definizione, classificazione e nomenclatura di alcheni e alchini. Il modello orbitalico del doppio legame, il legame π
9	L'isomeria cis-trans degli alcheni
10	Le addizioni al doppio legame, l'addizione di reagenti asimmetrici ad alcheni asimmetrici, la regola di Markovnikov
11	Il meccanismo di addizione elettrofila agli alcheni
12	Caratteristiche del triplo legame, modello orbitalico.
13	Il benzene, la struttura di Kekulé, la risonanza
14	Il modello orbitalico del benzene, i simboli del benzene
15	La nomenclatura dei composti aromatici, la sostituzione elettrofila aromatica: il meccanismo. Alogenazione e nitratura. Effetti dei sostituenti nelle sostituzioni elettrofile.
16	La chiralità e gli enantiomeri, i centri stereogenici e l'atomo di carbonio stereogenico, la configurazione e la convenzione R-S, la luce polarizzata e l'attività ottica, le proprietà degli enantiomeri, i composti con più di un centro chirale.

FIRMA DOCENTI _____

FIRMA ALUNNI _____